# (19)日本國特許庁 (JP) (12) 公開特許公報 (A)

(11)特許出願公開番号 特開2003---89687 (P2003-89687A)

(43)公開日 平成15年3月28日(2003.3.28)

(51) Int.Cl.7	囊別記号	F I	テーマコート*(参考)
C 0 7 D 213/75		C 0 7 D 213/75	4 C 0 5 5
A61P 35/04		A61P 35/04	4H006
CO7C 69/76		C 0 7 C 69/76	Z
# A61P 1/16		A61P 1/16	
3/10		3/10	
	<b>答</b> 查請求	有 請求項の数 6	OL (全 8 頁) 最終頁に続く
(21)出顯番号	特臘2002-188820(P2002-188820)	(71) 出麗人 00000	2956
		田辺鄭	2業株式会社
(22)出續日	平成14年6月28日(2002.6.28)	大阪麻	f大阪市中央区道修町 3 T目 2 番10号
		(72) 発明者 大谷	章雄
(31)優先権主張番号	特顯2001-201686(P2001-201686) 埼玉県川口市並木1丁目6-35-519		
(32) 優先日	平成13年7月3日(2001.7.3)	(72) 発明者 大菊	<b>99</b>
(33) 優先權主張国	日本(JP)	與正餘	U川口市榮町2丁目1-25-401
		(72)発明者 山田	泰弘
	riveio	東京都中野区上高田2丁目40-19-401	
	· ·	(74)代理人 10011	5473
		<b>护</b> 理士	石津 義則
			最終頁に続く

# (54) 【発明の名称】 新規プタジエン誘導体、その製法およびその合成中間体

# (57) [要約]

し、心筋梗塞、心房細動における心房内血栓、粥状動脈 硬化症等の動脈硬化症、狭心症、脳卒中、肺器栓症、深 部静脈血栓症(DVT)、播種性血管内凝固(DI C)、糖尿病合併症。経皮的證動脈形成術 (PTCA) 後の再狭窄等の予防または治療薬として有用な新規なブ タジエン誘導体、その製法およびその合成中間体を提供 するものである。

【解決手段】 一般式[[]:

$$\mathbb{R}^{2} \xrightarrow{(Z)} \mathbb{COOR}^{4} \qquad [1]$$

$$\mathbb{R}^{2} \xrightarrow{(E)} \mathbb{N}$$

(式中、 $R^+$  は水素原子または低級アルキル基、 $R^2$  は 低級アルキル基、R<sup>\*</sup> は低級アルコキシ基、R<sup>\*</sup> は水素 原子または低級アルキル墓、R<sup>®</sup> は低級アルキル墓を表 す) で示されるブタジェン誘導体、その薬理的に許容し うる塩およびその製法に関する。

【特許請求の範囲】

【請求項1】 一般式[1];

(KLI)

$$\begin{array}{c|c} R_1 & & \\ \hline & R_2 & \\ \hline & & \\$$

(式中、R<sup>f</sup> は水素原子または低級アルキル基、R<sup>g</sup> は低級アルキル基、R<sup>g</sup> は低級アルコキシ基、R<sup>g</sup> は水素原子または低級アルキル基、R<sup>g</sup> は低級アルキル基を表す)で示されるブタジエン誘導体またはその薬理的に許容しうる場。

【請求項2】  $R^+$  が水素原子、 $R^2$  がメチル基、 $R^3$  がメトキシ基、 $R^4$  がメチル基、 $R^6$  がメチル基である 請求項1記載の化合物。

【請求項3】 (1 Z, 3 E) -- 1 -- メチルー1 -- (4 -- カルボキシフェニル) -- 2 -- メトキシカルボニルー3 20 -- (2 -- メチルピリジン-4 -- イル) アミノカルボニル -- 4 -- (3 -- メトキシフェニル) ブタジエンまたはその 薬理的に許容しうる塩。

【請求項4】 一般式[[1]];

[(k2]

(式中、R<sup>1</sup> は水素原子または低級アルキル基。R<sup>2</sup> は低級アルキル基、R<sup>3</sup> は低級アルコキシ基、R<sup>30</sup> は低級アルコキシ基、R<sup>30</sup> は低級アルキル基を表す)で示されるカルボン酸化合物またはその塩、あるいはその反応性誘導体と、一般式 [II 1]:

[(b3)

$$H_2N = \mathbb{R}^5$$
  $\{M\}$ 

(式中、 $R^{\dagger}$  は低級アルキル基を表す)で示されるアミン化合物またはその塩とを反応させ、所望により生成物を薬理的に許容しうる塩とすることを特徴とする、一般式 [I-a]:

[(t 4]

(但し、記号は前記と同一意味を有する)で示されるブ タジエン誘導体またはその薬理的に許容しうる塩の製 10 法。

【請求項5】 一般式[1-b]:

Ut 5]

$$\begin{array}{c} R^{19}OOC \\ R^2 \longrightarrow (Z)COOR^{99} \\ R^3 \longrightarrow (E)O \end{array} \qquad \begin{array}{c} [14b] \\ N \end{array}$$

(式中、 $R^{11}$  は低級アルキル基、 $R^{2}$  は低級アルキル 基、 $R^{3}$  は低級アルコキシ基、 $R^{41}$  は低級アルキル 基、 $R^{8}$  は低級アルキル 基を表す)で示される化合物またはその塩を酸または塩基で処理し、所望により生成物を薬理的に許容しうる塩とすることを特徴とする、一般式 [1-c]:

 $\begin{array}{c|c} \mathbb{I}(\mathbb{E}\,6) \\ \mathbb{R}^2 & \mathbb{I}(\mathbb{Z}) & \mathbb{C}(\mathbb{E}) \\ \mathbb{R}^3 & \mathbb{I}(\mathbb{E}) & \mathbb{R}^5 \end{array}$ 

(式中、R<sup>\*</sup> は水素原子又は低級アルキル基を表し、他 の記号は前記と同一意味を有する)で示されるブタジエン誘導体またはその薬理的に許容しうる塩の製法。

【請求項6】 一般式[11]:

[化7]

30

40

(式中、R<sup>1</sup> は水素原子または低級アルキル基、R<sup>2</sup> は低級アルキル基、R<sup>3</sup> は低級アルコキシ基、R<sup>40</sup> は低級アルキル基を表す)で示されるカルボン酸化合物またはその塩。

50 【発明の詳細な説明】

3

#### [0001]

【発明の属する技術分野】本発明は、新規なブタジエン 誘導体、その製法およびその合成中間体に関する。

# [0002]

【従来の技術】生体内において線維素溶解(線溶)系は、血栓の溶解、組織の破壊や修復、細胞の移動などに重要な役割を果たしている。線溶系は、プラスミノーゲンアクチベーター(PA)によりブラスミノーゲンがプラスミンに変換されることにより活性化される。タイプ1プラスミノーゲンアクチベーターインヒビター(PA 10 I-1)は、この線溶系をその開始段階において制御しており、種々の血栓症、糖尿病、動脈硬化症等の病態の形成、進展に関与していると考えられている。このため、PAI-1の産生を阻害する化合物は、血栓症、糖尿病合併症、動脈硬化症等の予防・治療薬として有用であると考えられる。

【0003】一方、飲州公開特許563798号には、 抗血栓薬として、(1E,3E)-1-(3,4,5-トリメトキシフェニル)-2-メトキシカルボニルー3 -[N-(4-ピリジルメチル)カルバモイル]-4-20 フェニルブタジエン等が記載されているが、ブタジエンの3位に結合するカルバモイル基上の置換基が、2-低級アルキルピリジル基である化合物についての具体的な関示はなく、さらに、ブタジエンの1位に結合するベンゼン環上にカルボキシル基を有する化合物についても全く開示されていない。また、該欧州公報記載の化合物は、バイオアベイラビリティー、安定性の点でさらに改善の余地がある。

【0004】また、国際公開特許97/36864号には、(12,3E)-1-メチルー1-(3,5-ジメ 30トキシフェニル)-2-メトキシカルボニル-3-[N-(4-ピリジル)アミノカルボニル]-4-(3,4-メチレンジオキシフェニル)ブタジエン、(12,3E)-1-メチルー1-(3,4,5-トリメトキシフェニル)-2-メトキシカルボニル-3-[N-(4-ピリジル)アミノカルボニル]-4-(3,4-メチレンジオキシフェニル)ブタジエン等が配載されているが、本願発明の如き、ブタジエンの1位に結合するペンゼン環上にカルボキシル基を有する化合物は開示されておらず、ブタジエンの3位に結合するカルバモイル基上の置換基が、2-低級アルキルピリジル基である化合物は具体的に開示されていない。

# [0005]

【発明が解決しようとする課題】本発明は、医薬として 安全性の高い新規なブタジエン誘導体、その製法および その台成中間体を提供するものである。

# [0006]

【課題を解決するための手段】本発明者は、鏡意研究の 結果、1) ブタジェン骨格の立体構造が(12、3E) であり、2) ブタジェン骨格の1位に結合するベンゼン 50

環上にカルボキシル基を有し、かつ、3) ブタジエン骨格の3位に結合するカルバモイル基上の置換基が、2ー低級アルキルピリジル基である新規フタジエン誘導体が、PAI-1の産生を阻害し、優れた抗血栓作用等を有するとともに、バイオアベイラピリティーや安定性、毒性等の面でも優れていることを見出して本発明を完成した。

【0007】すなわち、本発明は、一般式 [1]: [0008]

[458]

$$R^{2}$$
 $(E)$ 
 $(E$ 

【0009】(式中、 $R^{\dagger}$  は水素原子または低級アルキル基、 $R^{\dagger}$  は低級アルキル基、 $R^{\dagger}$  は低級アルコキシ基、 $R^{\dagger}$  は水素原子または低級アルキル基、 $R^{\dagger}$  は低級アルキル基を表す)で示される新規ブタジエン誘導体、その素理的に許容しうる塩およびその製法に関する。

【0.0.1.0】本発明の目的化合物 [I] のうち、好ましい化合物としては、 $R^{\dagger}$  が水素原子、 $R^{\dagger}$  がメチル基、 $R^{\dagger}$  がメトキン基、 $R^{\dagger}$  がメチル基、 $R^{\dagger}$  がメチル基であるである化合物が挙げられる。

【0012】本発明の目的化合物 [1] の合成中間体である。一般式 [11]:

[0013]

[(29]

$$R_1 \xrightarrow{\mathbb{C}_2} COOH$$
 $R_2 \xrightarrow{\mathbb{C}_2} COOH$ 
 $R_1 \xrightarrow{\mathbb{C}_2} COOH$ 

【0.0.1.4】(式中、 $R^{40}$ )は低級アルキル基を表し、他の記号は前記と同一意味を有する)で示されるカルボン酸化合物またはその塩も新規化合物である。

マー異性体、光学異性体)として存在しうるが、本発明 はこれらのうちのいずれか 1 個の立体異性体またはその 混合物のいずれをも含むものである。

【0016】本発明の目的化合物[1]またはその薬理 的に許容し得る塩は、優れたPAI-1産生阻害作用を 有する。このため、心筋梗塞、心房細動における心房内 血栓、粥状動脈硬化症等の動脈硬化症、狭心症、脳卒 中、肺塞栓症、深部静脈血栓症(DVT)、播種性血管 内凝固(DIC)、糖尿病合併症、経皮的短動脈形成術 (PTCA) 後の再狭窄、整形外科手術や腹部手術等の 10 ハイリスク手術後の静脈霧栓症、急性冠症候群(不安定 狭心症、非口波心筋梗塞等)、癌患者における静脈血 栓、心房細動からの脳塞栓症、造血幹細胞移植後の肝静 脈閉塞、肺繊維症、腹膜透析患者におこる腹膜硬化、敗 血症性ショック、臓器(腎臓等)移植後の拒絶反応、癌 転移等の予防または治療剤として有用であると考えられ る。また、本発明の目的化合物 [1] またはその薬理的 に許容し得る塩は、抗炎症作用も有する。さらに、本発 明の目的化合物「『〕は、バイオアベイラビリティー、 安定性の点で優れている。しかも、本発明の目的化合物 [1] は、医薬品として使用する場合、低毒性であり、 安全性が高いという特長をも有する。特に、毒性の点で 極めて優れており、例えば、肝ミクロソームP450に 対する阻害作用試験において、阻害作用(毒性)が極め て弱い。また、染色体への毒性の面でも優れている。

【0017】本発明の目的化合物 [1] は、遊離の形でも、それらの薬理的に許容し得る塩の形でも医薬用途に使用することができる。薬理的に許容しうる塩としては、例えば、塩酸塩、硫酸塩、リン酸塩または臭化水素酸塩の如き無機酸塩、酢酸塩、フマル酸塩、シュウ酸塩、クエン酸塩、メタンスルホン酸塩、ベンゼンスルホン酸塩、トシル酸塩またはマレイン酸塩の如き有機酸塩等が挙げられる。また、カルボキシル基等の置換基を有する場合には塩基との塩(例えばナトリウム塩、カリウム塩等のアルカリ金属塩またはカルシウム塩の如きアルカリ土類金属塩)が挙げられる。

【0018】本発明の目的化合物 [1] またはその塩は、その分子内塩や付加物、それらの溶媒和物あるいは水和物等をいずれも含むものである。

【0019】本発明の目的化合物 [1] またはその薬理 40 的に許容しうる塩は経口的にも非経口的にも投与することができ、また、錠剤、顆粒剤、カプセル剤、散剤、注射剤、吸入剤等の慣用の医薬製剤として用いることができる。

【0020】本発明の目的化合物 [1] またはその薬理的に許容し得る塩の投与量は、投与方法、患者の年令、体重、状態によっても異なるが、注射剤とすれば、通常、1日当り約0.01~10mg/kg、とりわけ約0.05~5mg/kg程度、経口剤とすれば、通常、1日当り約0.1~100mg/kg、とりわけ約0.

 $5\sim50\,\mathrm{mg/kg}$ 程度とするのが好ましい。<br/>
<ブタジェン誘導体の製法>本発明によれば、目的化合物であるブタジェン誘導体は、下記  $[A \times A \times A]$  により製造することができるが、これらに限定されるものではない。

[A法] 本発明の目的化合物 [1] においてR<sup>4</sup> が低級 アルキル基である化合物、すなわち、一般式 [1 ー a]:

[0 0 2 1] [化 1 0] R<sup>1</sup>00C R<sup>2</sup> (Z) COOR<sup>40</sup> [Fa]

【0022】 (式中、R<sup>40</sup> は低級アルキル基を表し、 他の記号は前記と同一意味を有する)で示されるブタジ エン誘導体は、一般式 [11]:

[0023]

((t11)

【0024】(但し、記号は前配と同一意味を有する) で示されるカルボン酸化台物またはその塩、あるいはそ の反応性誘導体(例えば、酸ハライド、混合酸無水物 等)と、一般式 [111]:

[0025]

[(12]

【0026】(値し、記号は前紀と同一意味を有する) で示されるアミン化合物またはその塩とを反応させることにより製造することができる。

【0027】カルボン酸化合物 [1] とアミン化合物 [1] とを反応させる場合、反応は溶媒中、縮合 剤、塩基、および活性化剤の存在下または非存在下で実施することができる。縮合剤としては、例えば、ジシクロペキシルカルボジイミド(DCC)、1ーエチルー3ー(3ージメチルアミノプロビル)カルボンイミド・塩酸塩(WSC・HCI)、ジフェニルホスホリルアジド(DPPA)、カルボニルジイミダゾール(CDI)、50 ジエチルシアノホスホネート(DEPC)、ジイソプロ

ビルカルボジイミド (DIPCI)、ベンゾトリアゾールー!ーイルオキシートリスピロリジノホスホニウムへキサフルオロホスフェート (PyBOP)等が挙げられる。活性化剤としては、例えば、1ーヒドロキシベンゾトリアゾール (HOBi)、ヒドロキシスクシンイミド (HOSu)、ジメチルアミノピリジン (DMAP)、1ーヒドロキシー7ーアザベンゾトリアゾール (HOAt)、ヒドロキシフタルイミド (HOPhi)、ペンタフルオロフェノール (Pfp-OH)等が挙げられる。塩基としては、例えば、トリエチルアミン、ジイソプロ10ピルエチルアミン、4ーメチルモルホリン、1,8ージアザビシクロ[5,4,0]ー7ーウンデセン (DBU)、ピリジン、N,Nージメチルアミノビリジン等が挙げられる。

7

【0028】カルボン酸化合物 [11] の反応性誘導体である酸ハライドと化合物 [11] とを反応させる場合、まず、カルボン酸化合物 [11] を慣用のハロゲン化剤 (例えば、塩化チオニル、塩化オギザリル、オキシ塩化リン、塩化リン(111)、臭化リン(111)等)を用いて酸ハライドとし、つづいて、該酸ハライドを含溶媒中、塩基の存在下または非存在下、アミン化合物[111] と反応させればよい。塩基としては、例えば、トリエチルアミン、ジイソプロビルエチルアミン、4ーメチルモルホリン、1、8ージアザビシクロ[5、4、0] -7ーウンデセン(DBU)、ビリジン、N、Nージメチルアミノビリジン等が挙げられる。

【0029】また、カルボン酸化合物 [II] の反応性 誘導体である混合酸無水物と化合物 [II] とを反応 させる場合、まず、カルボン酸化合物 [II] と、クロル炭酸エステル (例えば、クロル炭酸エチル、クロル炭 30 酸イソブチル等)、スルホン酸ハライド誘導体 (例えば、メタンスルホニルクロリド、pートルエンスルホニルクロリド等) 等各種酸ハライド誘導体とを、塩基 (例えば、トリエチルアミン、ピリジン等) の存在下反応させて混合酸無水物とし、つづいて、該混合酸無水物を溶媒中、塩基の存在下または非存在下、アミン化合物 [II] と反応させればよい。塩基としては、例えば、トリエチルアミン、ジイソプロピルエチルアミン、4ーメチルモルホリン、1、8ージアザビシクロ[5、4、0] ー7ーウンデセン (DBU)、ピリジン、N、Nージ 40メチルアミノピリジン等が挙げられる。

【0030】上記反応において使用する溶媒としては、 反応に悪影響を及ぼさない溶媒であればよく、例えば、 塩化メチレン、クロロホルム、N, Nージメチルホルム アミド、N, Nージメチルアセトアミド、テトラヒドロ フラン、トルエン、ベンゼン、1, 2ージクロロエタ ン、1ーメチルピロリジノン、酢酸エチル、またはこれ らの混合溶媒等が挙げられる。

[B法] 本発明の目的化合物のうち、一般式 [1] においてR<sup>†</sup> が水素原子である化合物、すなわち、一般式

[1-c]:
[0031]
[(£13]
HOOE

$$R^2$$
(£)  $COOR^2$ 
 $R^3$ 
(£)  $R^3$ 
(£)  $R^3$ 

【0032】(但し、記号は前記と問一意味を有する) で示されるブタジエン誘導体は、一般式 [1-b]: 【0033】

$$\begin{array}{c} \{\text{fk 1 4}\} \\ \text{R}^{19}\text{OOC} \\ \\ \text{R}^2 \longrightarrow (E) \\ \end{array}$$

【0034】(式中、R<sup>16</sup> は低級アルキル基を表し、他の記号は前記と同一意味を有する)で示される化合物またはその塩を酸または塩基で処理することにより製造することができる。

【0035】本反応は、溶媒中、酸または塩基の存在下 実施することができる。溶媒としては、反応に悪影響を 及ぼさない溶媒であればよく、例えば、クロロホルム、 塩化メチレン、テトラヒドロフラン、ジオキサン、メタ ノール、エタノール、水、またはこれらの混合溶媒等が 挙げられる。酸としては、例えば、塩酸、硫酸、トリフ ルオロ酢酸、塩酸ージオキサン、塩酸ーメタノール、p ートルエンスルホン酸。メタンスルホン酸等が挙げられ る。塩基としては、例えば、水酸化ナトリウム、水酸化 カリウム、水酸化リチウム等が挙げられる。

[C法] 本発明の目的化合物のうち、一般式 [1] において $R^4$  が水素原子である化合物、すなわち、一般式 [I-d]:

[0036]

【0037】(但し、記号は前記と同一意味を有する) で示されるブタジエン誘導体は、一般式 [I-b]: 【0038】

【0039】(但し、記号は前記と同一意味を有する) で示される化合物またはその塩を酸または塩基で処理す ることにより製造することができる。

\*【0040】本反応は、溶媒中、酸または塩基の存在下 実施することができる。溶媒としては、反応に悪影響を 及ぼさない溶媒であればよく、例えば、前記〔B法〕で 用い得る溶媒として例示したものを、適宜用いることが できる。また、酸または塩基としても、前記[B法]で 例示したものを、適宜用いることができる。

<原料化合物 [II] の製法>原料化合物 [II] は、 例えば、下記の方法に従って製造することができる。

[0041] (化17]

$$\begin{bmatrix} IV \end{bmatrix} \xrightarrow{\text{CHO}} \frac{COOR^*}{COOR^*} \begin{bmatrix} VI \end{bmatrix} \xrightarrow{\text{COOR}} \frac{R^{40}OH}{[VII]}$$

【0042】(但し、配号は前配と同一意味を有する) 化合物 [IV] と化合物 [V] から化合物 [VI] を製 造する反応は、通常のストッペ反応 (Stobbe Reactio n) の条件下。すなわち、溶媒中、塩基の存在下実施す ることができる。溶媒としては、反応に悪影響を及ぼさ ない溶媒であればよく、例えば、メタノール、エタノー ル、イソプロピルアルコール。Lertーブチルアルコ ール、ベンゼン、トルエン、キシレン、テトラヒドロフ ラン等が挙げられる。塩基としては、例えば、カリウム tertープトキシド、ナトリウムメトキシド、ナトリ ウムエトキシド等の有機塩基、あるいは水酸化ナトリウ ム、水酸化カリウム等の無機塩基等が挙げられる。

【0043】化合物[V1]と化合物[V11]から化 40 合物 [VIIΙ] を製造する反応は、慣用のエステル化 反応条件下実施することができる。例えば、酸触媒(例 えば、濃硫酸、濃塩酸、ポリリン酸等)の存在下、低級 アルコール「VII」と反応する方法、化合物〔VI〕 のカルボキシル基をハロゲン化剤(例えば、塩化チオニ ル、塩化オギザリル等)によりいったん酸ハライドに変 換した後、塩基(例えば、トリエチルアミン、ピリジン 等)の存在下、低級アルコール [VII] と反応する方 法等が挙げられる。

化合物 [[]] を製造する反応は、通常のストッペ反応 の条件下実施することができる。反応溶媒および塩基 30 は、前記化合物 [TV] と化合物 [V] から化合物 [V 11を製造する反応で用いうる溶媒および塩基として例 示したものを、適宜用いることができる。

<原料化合物 「1 1 1 ] の製法>原料化合物 [1 1 1] は、例えば、下記の方法に従って製造することができ ٠.

【0046】(但し、配号は前記と同一意味を有する) 化合物 [X] から化合物 [T 1 T] を製造する反応は、 溶媒中、還元剤の存在下実施することができる。溶媒と しては、反応に悪影響を及ぼさない溶媒であればよく、 例えば、酢酸、メタノール、エタノール、ジオキサン、 テトラヒドロフラン等が挙げられる。還元剤としては、 例えば、パラジウム/炭素-水素、パラジウム/炭素-【0044】化合物 [VIII] と化合物 [IX] から 50 ギ酸、ラネーニッケルー水素、水素化アルミニウムリチ 11

ウム、水素化ホウ素ナトリウム等が挙げられる。また、 本反応は常圧または加圧下で実施することができる。

【0047】上記目的化合物を製造するにあたり、各中間体化合物は上記化学反応式に示しているものだけでなく、反応に悪影響を及ぼさなければ、その塩またはその反応性誘導体も、適宜用いることができる。

【0048】さらに、本発明の目的化合物および原料化合物の製造に際し、原料化合物ないし各中間体が官能基を有する場合、上記で示した以外にも合成化学の常法により各官能基に適切な保護基を導入し、また、必要がなくなればそれらの保護基を適宜除去してもよい。

【0049】なお、本発明の目的化合物または原料化合物において、アルキルとしては、炭素数1~16の直鎖状または分岐鎖状のものが挙げられ、とりわけ炭素数1~8のものが挙げられる。低級アルキルまたは低級アルコキシとは、炭素数1~6の直鎖状または分岐鎖状のものが挙げられ、とりわけ炭素数1~4のものが挙げられる。ハロゲン原子としては、フッ素、塩素、臭素またはヨウ素が挙げられる。

### [0050]

# 【実施例】実施例1

(1) 4-アセチル安息香酸100gを塩化メチレン500mlに懸濁し、室温で塩化オギザリル64ml、N、N-ジメチルホルムアミド4.7mlを加えた後、室温で2時間撹拌する。反応溶液を減圧濃縮後、残渣にクロロホルム250ml、tertーブチルアルコール175mlを加えて溶解し、水冷下(12℃)ピリジン156mlを加えて溶解し、水冷下(12℃)ピリジン156mlを縮下する。室温で30分間撹拌した後、反応溶液を減圧濃縮し、残渣をトルエンに溶解して、2M塩酸、飽和炭酸水素ナトリウム水溶液、食塩水の順で洗30净する。有機層を硫酸マグネシウムで乾燥後、滅圧濃縮し、析出結晶にヘキサンを加え水冷下撹拌する。析出結晶をろ取した後、冷ヘキサンで洗浄、減圧乾燥することにより、4-アセチル安息香酸1ertーブチルエステル96.82g(収率69%)を得る。

# Mp: 59-60℃

(2) コハク酸ジメチル773gをメタノール600m 」に溶解し、28%ナトリウムメトキシドーメタノール 溶液850m1を加え30分間加熱還流する。反応液を 65℃まで冷却した後、mーアニスアルデヒド600m 40 gのメタノール溶液(300m1)を30分かけて適下 する。反応液を3時間加熱還流し、放冷後、減圧濃縮する。残渣に水21を加え、クロロホルムで洗浄(1.5 L×2)する。水層に、水冷下撹拌しながら濃塩酸44 1m1を滴下した後、酢酸エチル41で抽出し、食塩水 31て洗浄、硫酸マグネシウムで乾燥する。有機層を減 圧濃縮して、残渣の粗カルボン酸化合物1075gを得る。残渣をメタノール2.41に溶解し、濃硫酸24.5m1を加え、3時間加熱還流し、放冷後減圧濃縮する。残渣に酢酸エチル41を加え、水31、飽和炭酸水 50 素ナトリウム水溶液( $3L \times 3$ )、食塩水(3L)の順で洗浄する。有機層を強離マグネンウムで乾燥、減圧濃縮した後、残渣を減圧蒸留(Bp:145-150°C/1mmHg)することにより、淡黄色油状の(E) -2 -(3-xトキシベンジリデン) - -  $1 \times 3$   $1 \times 3$   $1 \times 3$   $1 \times 4$   $1 \times 3$   $1 \times 4$   $1 \times$ 

(3) 2-メチルー4-ニトロピリジン-Nーオキシド 30gを酢酸330m1に溶解し、10%パラジウム/ 炭素 (Pd/C) (wet) 20gを加えた後、パール (Parr)を用いて加圧下接触水素添加を行なう。2 4時間後、反応液を窒素で30分間パブリングした後、 パラジウム炭素をろ去する。ろ液から酢酸を留去し、残 渣に飽和炭酸カリウム水溶液を加えアルカリ性とする。 これにテトラヒドロフランを加えて激しく撹拌後、不溶 物をろ去し、テトラヒドロフランで洗浄する。テトラヒ ドロフランで抽出(×2)し、溶媒を留去する。残渣に トルエンを加え水を共沸させて析出固体を得る。この固 体に塩化メチレンを加えて溶解し、硫酸マグネシウムで 乾燥後、減圧濃縮する。析出晶をジイソプロビルエーテ 20 ルでトリチュレーションし、得られた結晶を50℃で終 夜送風乾燥することにより、4-アミノ-2-メチルビ リジン18.7g(収率88%)を得る。

Mp:86-88℃

(4) 上記(2) で得られる化合物10.0gおよび上 記(1) て得られる化合物 8. 33gをtertープチ ルアルコール55mlに溶解し、これにtertーブト キシカリウム4.67gのtertープチルアルコール 40m1溶液を滴下し(窒素雰囲気下、氷冷下:内温2 1-23℃)、20℃で2時間撹拌する。反応液に酢酸 0.87mlを加え滅圧濃縮し、残渣にトルエンを加え て共沸後、再びトルエンIOOmlを加え溶解する。こ れに氷冷下 ι e r t ープトキシカリウム 1、69 g を加 え、20℃で1時間撹拌する。これに酢酸2.8mlを 加えた後。有機層を食塩水、1M塩酸、水、食塩水の順 で洗浄し、硫酸マグネシウムで乾燥後、凝圧濃縮する。 残渣をジイソプロピルエーテル200mlに溶解し、氷 冷下28%ナトリウムメトキシドーメタノール溶液5. Leを適下した後、室温で終夜撹拌する。析出晶をろ取 し、ジイソプロピルエーテルで洗浄、送風乾燥(50 °C) することにより、(1 Z, 3 E) -1-メチル-1 - (4-tert-ブトキシカルボニルフェニル)-2 ーメトキシカルボニルー4ー(3-メトキシフェニル) ブタジエンー3ーカルボン酸、ナトリウム塩6.58g (収率37%)を得る。

# Mp:>196℃(分解)

(5) 上記(4) で得られる化合物152gをクロロホルムに懸濁し、塩化オギザリル37.8ml、N、Nージメチルホルムアミド2.5lmlを加え、50℃で1時間撹拌する。反応液を滅圧機縮し、クロロホルムを加えて再度減圧濃縮する。残渣にテトラヒドロフラン1.

5 しを加え、氷冷下撹拌しながら、上記(3)で得られ \* (6)上記(5)で得られる粗体に、クロロホルム30 る化合物 41. 7gのテトラヒドロフラン200m 1溶 液を滴下する。同温下、N、Nージメチルアミノビリジ ン3.96gを加えた後、トリエチルアミン67.2m 1を滴下する(内温7-10℃)。反応液を室温で40 分間撹拌後、滅圧濃縮する。残渣を酢酸エチルに溶解 し、食塩水で洗浄(×3)、硫酸マグネシウムで乾燥 後、滅圧濃縮することにより、(1 Z、3 E) -1-メ チルー1ー(4-Lertーブトキシカルボニルフェニ ル) -2-メトキシカルボニル-3-(2-メチルピリ 10 -メトキシフェニル) ブタジエン・塩酸塩86.4g ジンー4ーイル) アミノカルボニルー4ー(3ーメトキ シフェニル)ブタジエンを粗体として得る。

0 m l 、4 M塩化水素ージオキサン溶液 l しを加え、室 湿で終夜撹拌する。析出晶をろ取し、テトラヒドロフラ ンで洗浄し、この粗結晶をシリカゲルカラムクロマトグ ラフィー(展開溶媒:クロロホルム:メタノール=2 0:1)で精製し、メタノールで再結晶することによ り、(12, 3E) -!-メチル-1-(4-カルボキ シフェニル) -2-メトキシカルボニル-3-(2-メ チルビリジンー4ーイル)アミノカルボニルー4ー(3 (収率51%)を得る。

14

Mp:232℃(分解)

#### フロントページの続き

(51) Int. C1.	織別記号	k l	テーマコード (参考)
A61P 7/02		A 6 1 P 7/02	
9/10		9/10	
	103		103
11/00		11/00	
37/00		37/00	
43/00	111	43/00	1 1 1

F ターム(参考) 4CO55 AAO1 BAO2 BAO5 BAO6 CAO1 DA53 DB02 DB11 FA15 FA32 4H006 AA01 BJ50 BP30 BS10 BS70 KC14 KC30 KF00